

I NOMI DEGLI OSSIDI (nomenclatura IUPAC)

Le regole di nomenclatura si basano sul principio che il nome di ogni sostanza deve essere logicamente collegato alla sua formula e viceversa.

Nel caso degli ossidi (composti di vari elementi con l'ossigeno) le regole prevedono che la parola ossido e anche il nome dell'altro elemento siano preceduti, se necessario, da un prefisso; esso serve ad indicare il numero di atomi di ciascun elemento che corrisponde all'indice nella formula.

Il significato dei prefissi viene riportato dalla seguente tabella:

prefisso	indice
Mono	1
Di	2
Tri	3
Tetra	4
Penta	5
Esa	6
Epta	7
Otta	8
Nona	9
Deca	10

Esempio:

<i>formula</i>	<i>Nome IUPAC</i>
CaO	(Mono)ossido di calcio
K_2O	(Mono)ossido di dipotassio
Fe_2O_3	Triossido di diferro
N_2O_4	Tetraossido di diazoto
Cl_2O_7	Eptaossido di dicloro
P_2O_5	Pentaossido di difosforo